PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2004-183056

(43) Date of publication of application: 02.07.2004

(51)Int.CI.

C22C 9/04

(21)Application number : 2002-352360

(71)Applicant: SANBO COPPER ALLOY CO LTD

(22)Date of filing:

04.12.2002

(72)Inventor: OISHI KEIICHIRO

(54) LEAD-REDUCED FREE-CUTTING COPPER ALLOY

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To ensure an industrially thoroughly satisfactory machinability, while greatly reducing a Pb content in comparison with that in a conventional free-cutting copper alloy.

SOLUTION: The lead-reduced free-cutting copper alloy has an alloy composition which includes 66.0-75.0 mass% Cu, 21.0-32.0 mass% Zn, 1.3-2.4 mass% Si and 0.4-0.8 mass% Pb, and among the contents, has relations of 60.0 mass% \leq (Cu-4.5 × Si) \leq 65.0 mass%, 34.5 mass% \leq (Zn+5.5 × Si) \leq 40.0 mass%, and 1.5 mass%≤(1.5 × Pb+0.6 × Si)≤2.4 mass%; has a metal structure containing an α -phase as a matrix, and 3 to 30% of a γ -phase and/or κ -phase; contains 0.05 mass% or less Bi as an impurity; and has a value of Bi/Pb of 0.1 or less.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

20.04.2004

[Date of sending the examiner's decision of rejection

[Kind of final disposal of application other than

the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number] [Date of registration] 3693994

01.07.2005

[Number of appeal against examiner's decision

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19) **日本国特許庁(JP)**

(12) 公 開 特 許 公 報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2004-183056 (P2004-183056A)

(43) 公開日 平成16年7月2日(2004.7.2)

(51) Int.C1.7

C22C 9/04

 \mathbf{F} I

テーマコード (参考)

C22C 9/04

審査請求 未請求 請求項の数 4 〇L (全 20 頁)

(21) 出願番号 (22) 出願日 特願2002-352360 (P2002-352360)

平成14年12月4日 (2002.12.4)

(71) 出願人 390031587

三宝伸鐗工業株式会社

大阪府堺市三宝町8丁374番地

(74) 代理人 100084342

弁理士 三木 久巳

(72)発明者 大石 恵一郎

大阪府堺市三宝町8丁374番地 三宝伸

鋼工業株式会社内

(54) 【発明の名称】鉛低減快削性鰤合金

(57)【要約】

【課題】Pb含有量を従来の快削性銅合金に比して大幅に低減させつつも、工業的に充分満足しうる被削性を確保する。

【解決手段】鉛低減快削性銅合金は、 $Cu:66.0\sim75.0$ mass%、 $Zn:21.0\sim32.0$ mass%、 $Si:1.3\sim2.4$ mass%及びPb:0.4 ~0.8 mass%を、それらの含有量間に60.0 mass% $\leq Cu-4.5\cdot Si \leq 65.0$ mass%、34.5 mass% $\leq Zn+5.5\cdot Si \leq 40.0$ mass%及び1.5 mass% $\leq 1.5\cdot Pb+0.6\cdot Si \leq 2.4$ mass%の関係を有するように、含有する合金組成をなすと共に、 α 相をマトリックスとして γ 相及び/又は κ 相を3 \sim 30%含有する金属組織をなすものであり、不純物としてのBiの含有量が0.05 mass%以下であり且つ当該含有量をPb含有量で除した値Bi/Pbが0.1を超えないものである。

【選択図】

なし

10

【特許請求の範囲】

【請求項1】

Cu: 66. 0~75. 0mass%, Zn: 21. 0~32. 0mass%, Si: 1 3~2.4mass%及びPb:0.4~0.8mass%を、それらの含有量間に6 0. $0 \text{ mass} \% \le C \text{ u} - 4$. $5 \cdot S \text{ i} \le 65$. 0 mass %, 34. $5 \text{ mass} \% \le Z$ n+5. $5 \cdot S$ $i \leq 4$ 0. 0 m a s s %及び1. 5 m a s s % ≤ 1 . $5 \cdot P$ b+0. $6 \cdot$ Si≤2.4mass%の関係を有するように、含有する合金組成をなすと共に、α相を マトリックスとしてγ相及び/又はκ相を3~30%含有する金属組織をなすことを特徴 とする鉛低減快削性銅合金。

【請求項2】

Cu: 66. 0~75. 0mass%, Zn: 21. 0~32. 0mass%, Si: 1 . 3~2. 4mass%、Pb:0. 4~0. 8mass%並びにSn:0. 05~1. 5 m a s s % 及び/又はP:0.02~0.2 m a s s % を、それらの含有量間に 6 0. $0 \text{ mass} \% \le C \text{ u} - 4.5 \cdot \text{Si} - 0.7 \cdot \text{Sn} - 2 \cdot \text{P} \le 65.0 \text{ mass} \% \sqrt{34}$. 5 m a s s % ≤ Z n + 5. 5 · S i + 1. 7 · S n + 3 · P ≤ 4 0. 0 m a s s %及び 1. $5 \text{ mass} \% \le 1$. $5 \cdot Pb + 0$. $6 \cdot Si + 0$. $15 \cdot Sn + 0$. $3 \cdot P \le 2$. 4 mass%の関係を有するように、含有する合金組成をなすと共に、α相をマトリックス としてγ相及び/又はκ相を3~30%含有する金属組織をなすことを特徴とする鉛低減 快削性銅合金。

【請求項3】

Sb: 0. 02~0. 20mass%, As: 0. 02~0. 20mass%, Mn: 0 . 05~2. 0mass%, Ni:0. 05~2. 0mass%, A1:0. 05~2. 0 mass%、Fe:0.05~0.5 mass%及びCo:0.05~0.5 mass %の少なくとも何れかを、更に含有する合金組成をなすことを特徴とする、請求項1又は 請求項2に記載する鉛低減快削性銅合金。

【請求項4】

不純物としてのBiの含有量が 0.05mass%以下であり且つ当該含有量をPb含有 量で除した値Bi/Pbが0.1を超えないことを特徴とする、請求項1、請求項2又は 請求項3に記載する鉛低減銅合金。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、被削性改善元素であるPbの含有量を大幅に低減させた鉛低減快削性銅合金に 関するものである。

[00002]

【従来の技術】

被削性に優れた銅台金として、一般に、「JIS H5111 CAC406」等の青銅 系合金や「JIS H3250 C3604」「JIS H3250C3771」等の黄 銅系合金が知られている。これらは1.0~6.0mass%程度のPbを含有すること によって被削性を向上させたものであり、従来からも、切削加工を必要とする各種製品 (40 例えば、上水道用配管の水栓金具,給排水金具,継ぎ手,スラム,給湯器部品,バルブ, ボルト,ナット,ネジ,歯車,スピンドル,機械部品,電気部品等)の構成材として重宝 されている。

[0003]

ところで、Pbはマトリックスに固溶せず、粒状をなして分散することによって所謂チッ プブレーカとして機能し、被削性を向上させるものであるが、Pb含有量が1mass% に満たない場合には、切屑が図1(D)の如く螺旋状に連なった状態で生成してバイトに 絡み付く等の種々のトラブルを生じる。一方、Pb含有量が1.0mass%以上であれ ば、切削抵抗の軽減等を充分に図ることができるが、Pb含有量が2.0mass%に満 たない場合には切削表面が粗くなる。したがって、工業的に満足しうる被削性を確保する 50

20

30

[0004]

【発明が解決しようとする課題】

しかし、Pbは人体や環境に悪影響を及ぼす有害物質であるところから、近時においては、その用途が大幅に制限される傾向にある。例えば、Pbを大量に含有する合金を溶解、鋳造する等の高温作業時には、発生する金属蒸気にPb成分が含まれることになり、人体 10 に悪影響を及ぼしたり、環境汚染の原因となる。また、大量のPbを含有する合金で構成された水栓金具や弁等にあっては、飲料水等との接触によりPb成分が溶出する虞れがある。また、大量のPbを含有する合金を構成材とする部品を含む家電製品や自動車等を、埋め立て等により廃棄処分した場合、それらのシュレッダダスト等の廃棄物からPbが溶出して、土壌汚染や地下水汚染の原因となる。そこで、近時、米国等の先進国においては銅合金におけるPb含有量を大幅に制限する傾向にあり、わが国においてもPb含有量を可及的に低減した快削性銅合金の開発が強く要請されている。

[0005]

本発明は、かかる世界的な傾向及び要請に応えるべくなされたもので、Pb含有量を従来の快削性銅合金に比して大幅に低減させつつも、工業的に充分満足しうる被削性を確保し 20うる鉛低減快削性銅合金を提供することを目的とするものである。

[0006]

【課題を解決するための手段】

本発明は、上記の目的を達成すべく、以下に述べる [1] ~ [4] 又は [5] ~ [8] の合金組成をなすものであって [9] の金属組織をなす鉛低減快削性銅合金を提案する。すなわち、本発明は、第1に、Cu、Zn、Si及びPbを必須元素とし且つそれらの含有量を [1] ~ [4] 及び [9] の条件を満足するように決定した鉛低減快削性銅合金(以下「第1発明合金」という)を提案し、第2に、Cu、Zn、Si、Pb並びにSn及び/又はPを必須元素とし且つそれらの含有量を [5] ~ [8] 及び [9] の条件を満足するように決定した鉛低減快削性銅合金(以下「第2発明合金」という)を提案する。

[0007]

第1発明合金の合金組成

- [1] $Cu:66.0\sim75.0$ mass% (より好ましくは、 $68.5\sim74.5$ mass%) と、 $Zn:21.0\sim32.0$ mass% (より好ましくは、 $22.0\sim28.5$ mass%) と、 $Si:1.3\sim2.4$ mass% (より好ましくは、 $1.7\sim2.4$ mass%) と、 $Pb:0.4\sim0.8$ mass% (より好ましくは、 $0.4\sim0.7$ mass%) とを含有すること。
- [2] Cu含有量とSi含有量との間に、 $60.0mass\% \le Cu-4.5 \cdot Si \le 65.0mass\%$ (より好ましくは、 $60.5mass\% \le Cu-4.5 \cdot Si \le 64.0mass\%$) の関係を有すること。
- [3] Z n含有量とS i 含有量との間に、34.5 m a s s % \leq Z n + 5.5 · S i \leq 40.0 m a s s % (より好ましくは、35.0 m a s s % \leq Z n + 5.5 · S i \leq 39.0 m a s s %) の関係を有すること。
- [4] Pb含有量とSi含有量との間に、1.5 mass% \leq 1.5 · Pb + 0.6 · Si \leq 2.4 mass% (より好ましくは、1.6 mass% \leq 1.5 · Pb + 0.6 · Si \leq 2.2 mass%) の関係を有すること。

[0008]

第2発明合金の合金組成

[5] $Cu:66.0\sim75.0$ mass% (より好ましくは、68.5 ~74.5 mass%) と、 $Zn:21.0\sim32.0$ mass% (より好ましくは、22.0 ~28.50

. 5 mass%)と、Si:1. $3\sim2$. 4 mass% (より好ましくは、1. $7\sim2$. 4 mass%)と、Pb:0. $4\sim0$. 8 mass% (より好ましくは、0. $4\sim0$. 7 mass%)と、Sn:0. $05\sim1$. 5 mass%及び/又はP:0. $02\sim0$. 2 mass%とを含有すること。

[6] Cu含有量とSi含有量とSn含有量及び/又はP含有量との間に、60.0m ass% \leq Cu-4.5·Si-0.7·Sn-2·P \leq 65.0mass% (より好ましくは、60.5mass% \leq Cu-4.5·Si-0.2·Sn-2·P \leq 64.0m ass%) の関係を有すること。

[7] Z n含有量とS i 含有量とS n含有量及U/又はP含有量との間に、34.5 m as S 8 Z n + 5.5 · S i + 1.7 · S n + 3 · P Z 4 0.0 m as S 8 (より好ま 10 しくは、S 5.0 m as S 8 Z n + 5.5 · S i + 1.7 · S n + 3 · P Z 9.0 m as S 8 Z 0

[8] Pb含有量とSi含有量とSn含有量及び/又はP含有量との間に、1.5 m a s s % \leq 1.5 · Pb + 0.6 · Si + 0.15 · Sn + 0.3 · P \leq 2.4 m a s s % (より好ましくは、1.6 m a s s % \leq 1.5 · Pb + 0.6 · Si + 0.15 · Sn + 0.3 · P \leq 2.2 m a s s %) の関係を有すること。

[0009]

第1及び第2発明合金の金属組織

[9] α 相をマトリックス(母相)として γ 相及び/又は κ 相(γ 相、 κ 相又は γ + κ 相)を3~30%(より好ましくは、5~25%)含有すること。なお、ここにいう γ 相 20、 κ 相又は γ + κ 相の含有率(%)は、当該合金の金属組織全体に対する面積比率である

[0010]

而して、Cuの含有量を多くすると、 α 相を容易に得ることができ、耐脱亜鉛腐食性、耐応力腐食割れ性及び冷間加工性を向上させることができるが、Cuの過量添加は熱間変形能を低下させることになる。これらの点を考慮して、Cuの含有量は $66.0 \sim 75.0$ mass%とするのが適当であり、 $68.5 \sim 74.5$ mass%としておくことがより好ましい。

[0011]

$[0\ 0\ 1\ 2\]$

P b はマトリックスに固溶せず、粒状をなして分散することによって、被削性を向上させるものである。一方、S i は金属組織中に γ , κ 相を出現させることにより、被削性を改善するものである。このように、両者は合金特性における機能を全く異にするものであるが、被削性を改善させる点では共通する。

[0013]

而して、Siの添加量が1.3 mass%未満では、工業的に満足しうる被削性を確保するに充分な γ , κ 相の形成が行われない。すなわち、Si含有量は、後述する如く3%以上の γ , κ 相を確保するためには1.3 mass%以上としておく必要があり、5%以上の γ , κ 相を確保するためには1.7 mass%以上としておくことが好ましい。しかし、Si含有量が2.4 mass%を超えると、 γ , κ 相が過剰となって、合金硬度が必要以上に高くなり、硬度との関係が大きいドリル切削等に必要される被削性を却って低下させる。また、充分な耐脱亜鉛腐食性、耐応力腐食割れ性を確保できない。したがって、Si含有量は1.3~2.4 mass%としておくことがより好ましい。

[0014]

一方、Pbは、Si添加による被削性改善機能によって、その含有量を低減させることができるが、従来の快削性銅合金より優れた被削性を得るためには、Pbを0.4 mass %以上添加することが好ましい。しかし、Pb添加量が0.8 mass %を超えると、却って切削表面が粗くなると共に、熱間での加工性(例えば、鍛造性)が悪くなり、冷間での延性も低下する。そして、Pb含有量が0.8 mass %以下の微量であれば、わが国を含めた先進各国において近い将来制定されるであろうPb含有量規制をクリアできると考えられ、特に、0.7 mass %以下としておけば、当該規制が如何に厳格なものであったとしても、その規制を充分にクリアすることができると考えられる。したがって、Pb含有量は $0.4\sim0.8$ mass %としておくのが適当であり、 $0.4\sim0.7$ mass %としておくことがより好ましい。

[0015]

Sn, Pは、何れも、Si添加による γ , κ 相の形成を促進させる機能を有するものであり、Sn及び/又はPを添加させることにより、 α 相マトリックスの耐蝕性を向上させ、 γ , κ 相の分散化により耐蝕性、鍛造性及び耐応力腐蝕割れ性の改善を図ることができる。Sn及び/又はPを含有させることによる上記機能,効果は、Sn含有量が0.05m as S%以上である場合又はP含有量が0.02m as S%以上である場合に発揮される。但し、当該機能は、Sn含有量が1.5m as S%に達するか或いはP含有量が0.2m as S%に達すると飽和状態となる。そして、Sn含有量が1.5m as S%を超えるか或いはP含有量が0.2m as S%を超えると、 γ , κ 相の形成促進効果が飽和状態となるばかりでなく、知って延性が低下する。したがって、Sn含有量は、S0.05~1.5m as S0.2 である。

[0016]

而して、γ, κ相は硬く且つ脆い相であり、被削性を得るための適度な硬さであって且つ 切削工具 (バイト、ドリル等)を摩耗させない適度の硬さを有する相であることから、γ , κ相の少なくとも一方を含む金属組織となしておくことにより、Pbがチップブレーカ として充分に機能しうる程度にまで含有されていないときにも、被削性を向上させること ができる。すなわち、Pbはマトリックスに固溶せず粒状に分散することから、Pb含有 量がチップブレーカとして機能し得ない程度の微量であっても、母相としてのα相の存在 30 下におけるPbとγ相、κ相又はγ+κ相との相互作用により、大量のPbを含有した場 合と同等の被削性改善効果が奏せられる。一方、α相は冷間加工性を向上させるために必 要な相であり、かかる機能は α 相以外の相では発揮されない。 α 相以外の相、例えば β 相 を含有していると、冷間加工性を却って悪化させることになる。γ相, κ相も冷間加工性 を低下させる原因となるが、含有量が一定以下であれば冷間加工性を低下させるようなこ とがない。α相は延性のある柔らかい相であるから、α相をマトリックスとして、そのマ トリックス中にγ相、κ相が分散して存在することにより、Pb含有量が微量であっても 、被削性を飛躍的に向上させることができる。しかし、かかるPbとの相互作用による被 削性改善効果は、 α をマトリックスとする金属組織全体における γ 相、 κ 相、 $\gamma + \kappa$ 相の 含有率 (γ相, κ相の合計含有率) が3%未満である場合は充分に発揮されず、工業的に 40 満足できる被削性を確保するためには3%以上であることが必要であり、5%以上である ことが好ましい。逆に当該含有率が30%を超えると、材料強度が必要以上に大きくなっ て冷間加工性が悪くなる。また、γ相, κ 相は工具を摩耗させない硬さであるといっても それには限度があり、当該含有率(特に、より硬いγ相の含有率)が30%を超えると、 工具寿命に悪影響を及ぼすことになり、またPbとの共添下でのチップブレーカとしての 機能も飽和することになる(当該含有率が30%を大幅に超えることにより、却ってチッ プブレーカとしての機能が低下することもある)。したがって、 γ 相、 κ 相、 $\gamma + \kappa$ 相の 含有率は30%以下に抑えておくことが必要であり、広範な用途に好適に供しうるために は25%以下としておくことが好ましい。このような点から、金属組織は、α相をマトリ ックスとすることを条件として、 γ 相、 κ 相、 γ + κ 相の何れかを3~30%含有するも 50

のであることが必要であり、 $5 \sim 25\%$ 含有するものであることがより好ましい。 【0017】

[0018]

すなわち、前記[2][6]の含有量式(以下「第1含有量式」と総称し、Sn, Pを何 れも含有させた場合の式「Cuー4.5・Si-0.7・Sn-2・P|で表すこととす る。すなわち、Sn,Pを何れも含有させない場合における [2] の含有量式は、第1含 有量式にSn=P=0を代入して得られる「 $Cu-4.5 \cdot Si$ 」となり、Sn,Po-方を含有させる場合における [6] の含有量式は、第1含有量式にP= 0 を代入して得ら れる「C u - 4 . 5 · Si-2 · P」又はS n = 0 を代入して得られる「C u - 4 . 5 · Si-2・P」となる。)の値が60.0mass%未満である場合、前記[3][7] の含有量式(以下「第2含有量式」と総称し、Sn, Pを何れも含有させた場合の式「Ζ n+5. $5 \cdot Si+1$. $7 \cdot Sn+3 \cdot P$ 」で表すこととする。すなわち、Sn, Pを何 れも含有させない場合における [3] の含有量式は、第2含有量式にSn=P=0を代入 20 して得られる「Zn+5. $5\cdot Si$ 」となり、Sn, Pの一方を含有させる場合における[7] の含有量式は、第1含有量式にP=0を代入して得られる「Zn+5.5・Si+ 1. $7 \cdot Sn$ 」又はSn = 0を代入して得られる「Zn + 5. $5 \cdot Si + 3 \cdot P$ 」となる 。) の値が34.5mass%未満である場合、または前記 [4] [8] の含有量式 (以 下「第3含有量式」と総称し、Sn,Pを何れも含有させた場合の式「1.5・Pb+0 $.6 \cdot Si - 0.15 \cdot Sn + 0.3 \cdot P$ 」で表すこととする。すなわち、Sn, Pを何 れも含有させない場合における [4] の含有量式は、第3含有量式にSn=P=0を代入 して得られる「1.5・ $Pb+0.6\cdot Si$ 」となり、Sn, Pの一方を含有させる場合における [8] の含有量式は、第3含有量式にP=0を代入して得られる「1.5・Pb $+0.6 \cdot Si - 0.15 \cdot Sn$ 」又はSn = 0を代入して得られる「1.5 · Pb + 0 . 6 · S i + 0 . 3 · P」となる。)の値が 1 . 5 m a s s %未満である場合には、冷間 加工性が低下すると共に、脱亜鉛腐食,応力腐食割れを生じる虞れがある。特に、第3含 有量式の値が1.5mass%未満であると、被削性にも悪影響を及ぼし、充分な被削性 を得ることができなくなる。したがって、このような問題が生じないためには、第1含有 量式の値が60.0mass%以上、第2含有量式の値が34.5mass%以上及び第 3含有量式の値が1.5mass%以上であることが必要であり、冷間加工性, 耐脱亜鉛 腐食性,耐応力腐食割れ性,被削性を充分に確保するためには、第1含有量式の値が60 . 5 m a s s %以上、第2含有量式の値が35.0 m a s s %以上及び第3含有量式の値 が1.6mass%以上であることがより好ましい。一方、第1含有量式の値が65.0 mass%を超える場合、第2含有量式の値が40.0mass%を超える場合、又は第 40 3含有量式の値が2.4mass%を超える場合には、熱間加工性,成形性が低下して、 熱間押出が困難となったり熱間鍛造時に割れを生じる等の問題がある。したがって、この ような問題が生じないためには、第1含有量式の値が65.0mass%以下、第2含有 量式の値が40.0mass%以下及び第3含有量式の値が2.4mass%以下である ことが必要であり、熱間加工性,成形性を充分に確保するためには、第1含有量式の値が 64.0mass%以下、第2含有量式の値が39.0mass%以下及び第3含有量式 の値が2.2mass%以下であることがより好ましい。

[0019]

このように、銅台金本来の特性を損なうことなく、Pb含有量を大幅に低減させつつ工業的に満足しうる被削性(チップブレーカとして機能させるに十分な量のPbを含有させた 50

ものと同等又はそれ以上の被削性)を確保するためには、第1又は第2発明合金における Cu, Zn, Pb, Si, Sn, Po含有量を、 $[1] \sim [4]$ 又は $[5] \sim [8]$ の条件を満たす範囲において [9] の金属組織が得られるように設定しておく必要がある。すなわち、 $[1] \sim [4]$ 又は $[5] \sim [8]$ の合金組成は [9] の金属組織を得るための必要条件ではあるが、十分条件ではない。逆に、[9] の金属組織は上記した被削性を確保するための必要条件であるが、十分条件でない。当該被削性を確保するためには、 $[1] \sim [4]$ 又は $[5] \sim [8]$ の合金組成をなし且つ [9] の金属組織をなすことが必要十分条件となるのである。

[0020]

また、本発明は、第3に、用途に応じて必要とされる合金特性の確保及び向上を図るため 10 に、第1又は第2発明合金の構成元素に加えて、Sb, As, Mn, Ni, Al, Fe, Co から選択した1種以上の元素を含有させた鉛低減快削性銅合金(以下「第3発明合金」という)を提案する。すなわち、第3発明合金は、以下に述べる [10] の合金組成(Cu, Zn, Si, Pbについてはそれらの含有量間に前記 [2] \sim [4] の関係を有する)又は [11] の台金組成(Cu, Zn, Si, Pb, Sn, Pc0いてはそれらの含有量間に前記 [6] \sim [8] の関係を有する)をなし且つ前記 [9] の金属組織をなすものである。

[0021]

[10] $Cu:66.0\sim75.0$ mass% (より好ましくは、 $68.5\sim74.5$ mass%) と、 $Zn:21.0\sim32.0$ mass% (より好ましくは、 $22.0\sim2.8$ 8.5 mass%) と、 $Si:1.3\sim2.4$ mass% (より好ましくは、 $1.7\sim2.4$ mass%) と、 $Pb:0.4\sim0.8$ mass% (より好ましくは、 $0.4\sim0.7$ mass%) と、 $Sb:0.02\sim0.20$ mass%, $As:0.02\sim0.20$ mass%、 $Mn:0.05\sim2.0$ mass%, $Ni:0.05\sim2.0$ mass%, $As:0.05\sim2.0$ mass%, $As:0.05\sim$

[11] $Cu:66.0\sim75.0$ mass% (より好ましくは、 $68.5\sim74.5$ mass%) と、 $Zn:21.0\sim32.0$ mass% (より好ましくは、 $22.0\sim28.5$ mass%) と、 $Si:1.3\sim2.4$ mass% (より好ましくは、 $1.7\sim2.4$ mass%) と、 $Pb:0.4\sim0.8$ mass% (より好ましくは、 $0.4\sim0.7$ mass%) と、 $Sn:0.05\sim1.5$ mass%及び/又は $P:0.02\sim0.2$ mass%と、 $Sb:0.02\sim0.20$ mass%, $As:0.02\sim0.20$ mass%、 $Mn:0.05\sim2.0$ mass%, $Ni:0.05\sim2.0$ mass%, Roundarder Roundarde

[0022]

Sb, Asは、Pと同様に、耐脱亜鉛腐食性等を向上させる機能を有するものであり、Pの代替元素としても使用することができるものである。Sb及び/又はAsを添加することによる当該機能は、Sb, As含有量を0.02mass%以上とすることで発揮される。しかし、Sb, Asを0.2mass%を超えて添加しても、添加量に見合う効果が 40 得られないばかりか、Pの過剰添加と同様に、熱間鍛造性、押出性が却って低下する。

[0023]

Mn, Nid、Sib 結合して Mn_x Si_y 又は Ni_x Si_y の微細金属間化合物を形成して、マトリックスに均一に析出し、それにより耐摩耗性,強度を向上させる。したがって、Mn及び/又はNiを添加することにより、高力性,耐摩耗性が改善される。かかる効果は、Mn, Niを夫々0.05 mass %以上添加することにより発揮される。しかし、2.0 mass %を超えて添加しても、効果が飽和状態となり、添加量に見合う効果は得られない。

[0024]

A 1は、S nと同様に、 γ 相形成を促進させる機能を有するものであり、S nと共に或い 50

はこれに代えて添加することにより、Cu-Si-Zn系合金の被削性を更に向上させることができる。Alには、被削性の他、強度、耐摩耗性、耐高温酸化性を改善させる機能や合金比重を低下させる機能もあるが、被削性改善機能が発揮されるためには、少なくとも0.05mass%添加させる必要がある。しかし、2.0mass%を超えて添加しても、添加量に見合った被削性改善効果はみられないし、Snと同様に延性の低下を招来する。

[0025]

Feは、合金の結晶粒を微細化させ、これによって強度を高める機能があり、被削性を向上させる効果も奏しうる。かかる機能、効果は、Fe含有量を0.05mass%以上とすることで発揮される。しかし、Feを0.5mass%を超えて添加しても、添加量に見合う効果が認められず、却ってSiとの化合物を生成して被削性に悪影響を与える。また、耐食性に悪影響を与える虞れもある。

[0026]

Coは、熱間押出、鍛造等の高温加熱条件下での結晶粒の粗大化を抑制するための必須元素である。すなわち、Coの添加により、高温(600~700 C以上)に加熱されたときにおける結晶粒の成長を良好に抑制して、金属組成を微細に保持させることができ、微細化により被削性の向上に寄与すると共に、高温加熱後の合金の耐疲労性も向上する。而して、このようなCo添加による効果は、その添加量が0.05 mass%未満であるときは、充分に発揮されない。一方、Co添加による効果には限度があり、0.5 mass%を超えて添加しても、添加量に見合う効果を得ることができないし、却って、Siとの 20化合物を生成して被削性に悪影響を及ぼす虞れがある。

[0027]

ところで、銅合金の製造においては、製造条件等により不純物が混入する虞れがあるが、上記した第 $1 \sim$ 第3発明合金を製造するに当っては、不純物としてBiの混入に最大の注意を払うべきであり、本発明は、第4に、第 $1 \sim$ 第3発明合金において、不純物としてのBiの含有量が0.05mass%以下(より好ましくは0.03mass%以下)であり且つ当該含有量をPb含有量で除した値Bi/Pbが0.1を超えない(より好ましくは0.1005以下)ことを提案する。

[0028]

すなわち、第1~第3発明合金にあって、Biが混入すると、300℃での衝撃強さが著しく低下することから、切削加工時において、加工の種類にもよるが、被加工材の温度が300℃近くまで上昇するようなことがあり且つ何らかの衝撃が加わるようなことがあると、割れが発生する虞れがある。したがって、Biの混入は極力回避すべきであり、不可避的にBiが混入する場合にあっても、その混入量(不純物としてのBiの含有量)が0.05 mass%以下であり且つ当該含有量をPb含有量で除した値Bi/Pbが0.1 を超えないことが必要である。すなわち、不純物としてBiを含有しない場合は勿論であるが、含有する場合においても、その含有量が0.05 mass%以下であり且つPb含有量に対する割合(Bi/Pb)が0.1以下であれば上記した問題は殆ど生じないし、Bi含有量が0.03 mass%以下であれば、かかる問題は全く生じない。なお、重金属であるBiを含有することにより冒頭で述べたPb含有による問題と同様の問題が生じるとしても、Bi含有量が0.05 mass%以下であれば、格別の問題を生じる虞れもないと考えられ、0.03 mass%以下であれば問題は全く生じない。

[0029]

【実施例】

実施例として、表1~表3に示す組成の鋳塊(外径100mm,長さ150mmの円柱形状のもの)を熱間(750℃)で外径15mmの丸棒状に押出加工して、第1発明合金No.101~No.118、第2発明合金No.201~No.225及び第3発明合金No.301~No.320を得た。これらの発明合金No.101~No.118,No.201~No.225,No.301~No.320は、表1~表3に示す如く、前50

記 $[1] \sim [4]$ 又は $[5] \sim [8]$ の組成条件及び前記 [9] の金属組織条件を満足するものである。

[0030]

また、比較例として、表4に示す組成の鋳塊(外径 $100\,\mathrm{mm}$,長さ $150\,\mathrm{mm}$ の円柱形状のもの)を、実施例と同様に、熱間($750\,\mathrm{C}$)で押出加工して、外径 $15\,\mathrm{mm}$ の丸棒状押出材(以下「比較例合金」という)No. $401\,\mathrm{cno}$ 4 $20\,\mathrm{ce}$ 得た。これらの比較例合金No. $401\,\mathrm{cno}$ 4 $20\,\mathrm{de}$ 表4に示す如く、少なくとも前記[1] \sim [4] 又は[5] \sim [8] の組成条件及び前記[9] の金属組織条件の何れかを満足しないものである。なお、合金No. $409\,\mathrm{R}$ びNo. $415\,\mathrm{cmo}$ でもないできなかった。ところで、合金No. $401\,\mathrm{de}$ 「JIS C3604」に相当するものであり、合金No. $402\,\mathrm{de}$ 「JIS C3602」に相当するものであり、合金No. $403\,\mathrm{de}$ 「JIS C3771」に相当するものであり、合金No. $403\,\mathrm{de}$ 「JIS C3712」に相当するものであり、合金No. $405\,\mathrm{de}$ 「JIS C4622」に相当するものである。

[0031]

なお、表 1 ~表 4 における「 γ + κ (%)」は、 κ 相を含有しない場合における γ 相の含有率、 γ 相を含有しない場合における κ 相の含有率及び γ , κ 相を含有する場合における 両相の合計含有率の値(%)を示す。

[0032]

而して、第1~第3発明合金No.101~No.118, No.201~225, No 26.301~No.320及び比較例合金No.401~No.420(No.409及びNo.415を除く)について、被削性を確認すべく、次のような切削試験を行ない、切削主分力、切屑状態及び切削表面形態を判定した。

[0033]

すなわち、上記の如くして得られた各合金材(押出材)の外周面を、真剣バイト(すくい角: -8°)を取り付けた旋盤により、切削速度:50m/分,切込み深さ(切削代):1.5mm,送り量:0.11mm/rev.の条件で切削し、バイトに取り付けた 3分力動力計からの信号を重歪測定器により電圧信号に変換してレコーダで記録し、これを切削抵抗に換算した。ところで、切削抵抗の大小は 3分力つまり主分力、送り分力及び背分力によって判断されるが、ここでは、3分力のうち最も大きな値を示す主分力(N)をもって切削抵抗の大小を判断することとした。その結果は、表 $5\sim$ 表 8 に示す通りであった

[0034]

また、切削により生成した切屑の状態を観察し、その形状によって図1(A)~(D)に 示す如く4つに分類して、表5~表8に示した。ところで、切屑が、 (D) 図に示す如く 、3巻以上の螺旋形状をなしている場合には、切屑の処理(切屑の回収や再利用等)が困 難となる上、切屑がバイトに絡み付いたり、切削表面を損傷させる等のトラブルが発生し て、良好な切削加工を行なうことができない。また、切屑が、(C)図に示す如く、半巻 程度の円弧形状から2巻程度の螺旋形状をなしている場合には、3巻以上の螺旋形状をな す場合のような大きなトラブルは生じないものの、やはり切屑の処理が容易ではなく、連 40 続切削加工を行う場合等にあってはバイトへの絡み付きや切削表面の損傷等を生じる虞れ がある。しかし、切屑が、(A) 図に示す如き微細な針形状片や(B) 図に示す如き小さ な扇形状片又は円弧形状片に剪断される場合には、上記のようなトラブルが生じることが なく、(C)図や(D)図に示すもののように嵩張らないことから、切屑の処理も容易で ある。但し、切屑が(A)図のような微細形状に剪断される場合には、旋盤等の工作機械 の摺動面に潜り込んで機械的障害を発生したり、作業者の手指、目に刺さる等の危険を伴 うことがある。したがって、被削性を判断する上では、(B)図に示すものが最良であり 、(A)図に示すものがこれに続き、(C)図や(D)図に示すものは不適当とするのが 相当である。表5~表8においては、(B)図に示す最良の切屑状態が観察されたものを 「◎」で、(A) 図に示すやや良好な切屑状態が観察されたものを「○」で、(C) 図に 50

30

示す不良な切屑状態が観察されたものを「 \triangle 」で、(D)図に示す最悪の切屑状態が観察されたものを「 \times 」で示した。

[0035]

また、切削後において、切削表面の良否を表面粗さにより判定した。その結果は、表5~表8に示す通りであった。ところで、表面粗さの基準としては最大高さ(R m a x)が使用されることが多く、黄銅製品の用途にもよるが、一般に、R m a x < 10 μ mであれば極めて被削性に優れると判断することができ、 10μ m \leq R m a x \leq 15 μ m であれば工業的に満足しうる被削性を得ることができたものと判断でき、R m a x \leq 15 μ m の場合には被削性に劣るものと判断できる。表5~表8においては、R m a x \leq 10 μ m の場合を「〇」で、 10μ m \leq R m a x \leq 15 μ m の場合を「×」で示した。

[0036]

表 5 ~ 表 8 に示す切削試験の結果から明らかなように、第 1 ~ 第 3 発明合金 No. 1 0 1 ~ No. 1 1 8 , No. 2 0 1 ~ No. 2 2 5 , No. 3 0 1 ~ No. 3 2 0 は、その何れにおいても、P b を大量に含有する比較例合金 No. 4 0 1 ~ No. 4 0 3 と同等以上の被削性を有するものである。

[0037]

さらに、熱間加工性及び機械的性質を確認すべく、次のような熱間圧縮試験及び引張試験 を行った。

[0038]

すなわち、上記の如くして得られた各押出材から同一形状(外径 $15\,\mathrm{mm}$,長さ $25\,\mathrm{mm}$)の第1及び第2試験片を切り出した。そして、熱間圧縮試験においては、各第1試験片を $700\,\mathrm{C}$ に加熱して $30\,\mathrm{O}$ 間保持した上、軸線方向に $70\,\mathrm{S}$ の圧縮率で圧縮(第1試験片の高さ(長さ)が $25\,\mathrm{mm}$ から $7.5\,\mathrm{mm}$ になるまで圧縮)して、圧縮後の表面形態($700\,\mathrm{C}$ 変形能)を目視判定した。その結果は、表 $5\sim$ 表8に示す通りであった。変形能の判定は試験片側面におけるクラックの状態から目視により行い、表 $5\sim$ 表8においては、クラックが全く生じなかったものを「 O 」で、小さなクラックが生じたものを「 A 」で、大きなクラックが生じたものを「 X 」で示した。また、各第2試験片を使用して、常法による引張試験を行ない、引張強さ(N/mm^2)及び伸び(S)を測定した。

[0039]

また、耐蝕性及び耐応力腐蝕割れ性を確認すべく、「ISO 6509」に定める方法による脱亜鉛腐蝕試験及び「JIS H3250」に規定される応力腐蝕割れ試験を行った。

[0040]

[0041]

また、「JIS H3250」の応力腐蝕割れ試験においては、各押出材から長さ150 mmの試料を切り出し、各試料を、その中央部を半径40 mmの円弧状治具に当てた状態で、その一端部が他端部に対して45°となるように折曲させて、試験片とした。このようにして引張残留応力を付加された各試験片を脱脂、乾燥処理した上、12.5%のアンモニア水(アンモニアを等量の純水で薄めたもの)を入れたデシケータ内のアンモニア雰囲気(25℃)中に保持させた。すなわち、各試験片をデシケータ内におけるアンモニア水面から約80 mm上方の位置に保持する。そして、試験片のアンモニア雰囲気中における保持時間が、2時間、8時間、24時間を経過した時点で、試験片をデシケータから取 50

り出して、10%の硫酸で洗浄した上、当該試験片の割れの有無を拡大鏡(倍率:10倍)で視認した。その結果は、表5~表8に示す通りであった。これらの表においては、アンモニア雰囲気中での保持時間が2時間である場合に明瞭な割れが認められたものについては「 $\times\times$ 」で、2時間経過時においては割れが認められなかったが、8時間経過時においては明瞭な割れが認められたものについては「 \times 」で、8時間経過時においては割れが認められなかったが、24時間経過時においては明瞭な割れが認められたものについては「 Δ 」で、24時間経過時においても割れが全く認められなかったものについては「 Δ 」で示した。

[0042]

表 5 ~ 表 8 に示す熱間圧縮試験,引張試験,脱亜鉛腐蝕試験,応力腐蝕割れ試験の結果か 10 ら、[1] ~ [4] 又は [5] ~ [8] の組成条件及び [9] の金属組織条件の少なくとも何れかを欠く比較例合金は、被削性,熱間加工性,冷間加工性、機械的性質,耐脱亜鉛腐蝕性,耐応力腐蝕割れ性の少なくとも何れか特性に劣るものであるが、第 1 ~ 第 3 発明合金 1 0 1 ~ 1 0 1 ~ 1 0

[0043]

また、第1発明合金No. 110, No. 111、第2発明合金No. 218及び比較例合金No. 401~No. 403, No. 417~No. 419について、300℃の温度条件下で衝撃試験を行い、シャルピー衝撃試験値を測定した。衝撃試験は、JIS Z 2242に規定する金属材料衝撃試験方法によって、JIS Z 2202に規定するUノッチ試験片及びJIS B 7722に規定するシャルピー衝撃試験機を使用して行った。その結果は、表5,表6及び表8に示す通りであった。なお、シャルピー衝撃値は吸収エネルギーを切り欠き部の断面積で割ったものであり、この値が低いものは、打撃に対する吸収緩和力が小さい材料、つまり脆い材料ということになる。

[0044]

表 5 ,表 6 及び表 8 に示す如く、B i を含有しない合金N o . 110,N o . 111、N o . 218及びN o . 401~N o . 403に比して、B i 含有量が0 . 05 m a s s % を超え且つその含有量をP b 含有量で除した値B i / P b が 0 . 1を超える合金N o . 417の衝撃値は極めて低くなっている。一方、B i を含有していても、B i 含有量が0 . 05 m a s s %以下であり且つB i / P b \leq 0 . 1 である合金N o . 418の衝撃値はP b \leq 0 . 05 である合金N o . 419の衝撃値はB i を含有しないものと同等である。したがって、かかる点から、冒頭で述べた如く切削加工時の割れを防止するためには、B i を含有させないことが必要であり、不純物として不可避的にB i が混入する場合においても、B i 含有量 \leq 0 . 05 m a s s %,B i / P b \leq 0 . 1となるように、より好ましくはB i 含有量 \leq 0 . 05 m a s s %,B i / P b \leq 0 . 05 となるように、製造条件等を厳格に管理しておく必要があることが理解される。

[0045]

【表 1 】

40

30

1織	ア+ 化 (%)	25	6	17	27	10	20	21	24	13	15	16	26	8	4	3	9	15	25
金属組織	相形態	α+7+K	α+γ	α+γ	α+γ+κ	α+γ	α+γ	$\alpha + \gamma$	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ+β	α+γ+κ
	1, 5-Pb+0, 6-Si+0, 15-Sn	2. 09	1.97	2.06	2. 06	1.68	2.11	1.94	2, 14	2. 20	1.89	2. 10	2.36	1.71	1.67	1.62	1, 59	2. 15	2.19
ass%)	Zn+5. 5-Si+2-Sn	37.37	37.17	37.13	36, 19	36. 16	37, 38	37, 24	38, 24	36. 65	37.00	36.56	37.65	34. 65	35, 50	36.14	35.98	39. 11	35. 50
合金組成 (ma	Cu-4. 5.Si-Sn	62. 18	62. 21	62.30	63.39	63. 42	62.06	62.35	61.26	62. 63	62. 53	62.84	61.71	64.87	63.95	63.33	63. 60	60.30	63.99
	Pb	0.45	0.63	0.57	0.42	0.43	0.56	0.42	0.50	0.72	0.48	0.61	0.65	0.49	0.56	0.54	0.42	09 '0	0.51
	Si	2.36	1.71	2.00	2.38	1.73	2. 12	2.19	2.32	1.86	1.95	1.97	2.31	1.63	1.39	1.35	1.60	2.09	2.38
	Zn	24. 4	27.8	26. 1	23. 1	26.6	25. 7	25, 2	25.5	26. 4	26.3	25. 7	24.9	25. 7	27.9	28. 7	27.2	27.6	22. 4
	3	72.8	66.69	71.3	74. 1	71.2	71.6	72.2	71.7	71.0	71.3	71.7	72.1	72. 2	70.2	69. 4	70.8	69. 7	74.7
V W	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
										実体	彦								

【0046】 【表2】 10

20

30

			Γ	Г			T		T	Τ		Т	Т	Γ	T	Т	Ţ	Т		Г	Т	1	Т	Т	1	Г	1	
金属組織	ア+ド(%)	18	20	23	4	3	24	6	20	13	11	11	24	4	9	19	12	26	15	26	8	21	18	24	7	13		
金屬	相形態	α+γ	α+γ	α+γ	$\alpha + \gamma + \beta$	α+γ	$\alpha + \gamma + \kappa$	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	$\alpha + \gamma$	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	$\alpha + \gamma + \beta$	α+γ	α+γ	α+γ	$\alpha + \gamma + \kappa$	$\alpha + \gamma + \beta$	α+γ		
	1, 5-Pb+0, 6-Si+0, 15-Sn	1.93	2.09	2.12	1.81	1.62	2.03	1.77	1.94	2.08	2.19	2.00	2.11	1.61	1.56	2.06	2.06	2.13	1.97	2.34	1.89	2.04	2.05	2.09	1.96	1.88		
	Zn+5. 5·Si+2·Sn	38. 48	37. 51	37.46	38.91	35. 12	36.80	36. 28	36.86	37.07	37.32	36.34	38.46	35. 19	35.74	36.89	36.82	37.94	37.05	38.98	36. 71	37.52	37.97	36. 82	39.08	37. 98		
合金組成 (mass%)	Cu-4. 5-Si-Sn	61.04	61.97	62.05	60, 46	64, 35	62. 78	63. 26	62.71	62.32	61.95	63, 16	61.09	64.30	63.85	62. 58	62. 55	61.63	62. 46	60.49	62. 72	62.04	61.51	62. 73	60.34	61.52		
合金組	Sn															0.09	0.28	1. 10	0.51	0.90	0.35	0. 15	0. 28	0.07	0.65	0. 20		
	Ь	0.12	0.10	0.09	0.07	90.0	0.04	0.17	0.03	0.13	0.00	0.10	0.11	0.09	0.06							0.08	0.12	0.04	0.08	0.09		
	Pb	0.48	0.52	0.49	0.63	0.53	0.42	0.47	0.43	0.62	0.74	0.51	0.46	0.51	0.41	0, 53	0.63	0.43	0.49	0.54	0.57	0.45	0.52	0.45	0.58	0.51		
	Si	1.96	2. 14	2. 26	1.40	1.34	2.32	1.69	2.14	1.85	1.75	2.01	2.31	1.36	1.54	2.08	1.79	2. 20	1.93	2.33	1. 63	2. 20	1.99	2.32	1.61	1.77		
	υZ	27.3	25.4	24.8	31.0	27.6	23.9	26.5	25.0	26.5	27.4	25.0	25.4	27.4	27.1	25.3	26.5	24.0	25.6	24.6	27.2	24.9	26.2	23.8	28.9	27.6		
	n)	70 1	71.8	72.4	6 99	70.5	73.3	71.2	72. 4	70.9	70.0	72.4	71.7	70.6	70.9	72.0	70.8	72.3	71.5	71.6	70.3	72.2	70.9	73.3	68. 2	8.69		
4 4	日 日 日 日	201	202	203	204	205	506	207	208	209	210			i		215	216	217	218	219	220	221	222	223	224	225		
													ÐK	福	<u>*</u>													

【0047】 【表3】

20

30

40

F	Г	Γ	Т		Τ	Τ	T	Γ	Τ	Γ	Τ	T-	Τ		Τ	Т	T	Τ	Τ	Τ
Y+K (Ξ	G >	4	15	22	23	8	23	92	21	=	82	쥰	∞	12	9	12	=	2	17
相形態	α÷γ	a+r	α+γ	α+r	$\alpha + \gamma$	X+ X + K	Y+ Y + K	arr	αιγ	V+Y+K	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ	α÷γ	α + γ	a+7
පු	88	22							\vdash	+			\vdash		15			\vdash	\vdash	
Fe	0	0	╅	-	-	-	-	-		-	+	-	\vdash	20	+	33	-	+	-	\vdash
	-		35	-	20	-	\vdash	-	-	-	25	0	150	0	-	Ö		\vdash	\vdash	\vdash
_			Ö		0	-	-	<u> </u>	\vdash	\vdash	0		<u>c</u>	_	H	-	-	25	L	8
-				_	_	-	-		-		-		\vdash	-	\vdash	-	2	0	5	1.00
			-	0.2	_			<u> </u>			L		-	_	L	\vdash	0.5		=	-
As			_		0.13	0.05	_	_	0.00	ļ	igspace			_	L		1		_	ļ;
B		0.04		0.05	_		0.12	0 03		0.05		0.07	_	<u></u>				0.05		
+0. 15 · Sn																				
0.6.5	1.84	1.96	1.84	2.02	1.91	2.10	2.12	2.15	2.01	2.02	1.84	1.98	2.06	1.96	1.91	1.82	2.00	2.04	2.18	2.14
1. 5.Pb+																				
+2 · Srı	<u></u>	5	7	3	6	7	(5)	2	6	_		5		_						
Zn+5, 5 · S.	37.6	36. 7	36.5	37.4	36. 1	36.1	37.18	37.32	36.48	36.8,	37.4	35.06	35.98	36.58	37.50	37.2	36.5	36.96	36. 27	36.47
-			-																_	
7n-4.5·S	61.77	62.41	62. 13	61.71	62.75	63 33	62.28	62 14	63.00	62.71	61.83	63. 28	63.39	62.61	61.80	61.94	62 43	62.05	62. 10	62.07
5 S							22.70		. 20	-										
a_	8		92				0	05	-		03		12			14			20	90 .0
_	-+	28	-	58 83	43	46	45	0		42		50		62	55		55	09	0	
																				5 0.47
\neg				\neg						2.3								-	2	2.
7	27.	79.	27.	56.	24.	23.	23.	24.	24.	24. 1	27.	23.	24.	27.	27.	27.	25.	26.	23.	
ਫ਼ੋ	69.8	70.6	69.7	70.3	72.2		72.8	72.5	72.8	73.1	6.69	72.5	72. 4	70.3	6.69	70.0		70.6	72.5	72.8
	301	302	303	304	305	306	307	308	309	310	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320
- 1	- 1	- 1	- 1		\$	- 1				1 1			- 1				· I		- 1	- 1
	Cu Zn Si Pb P Sn Cu-4.5-51-5n Zn+5.5-51+2 1.5-Pb+0.6-51+0.15-5n Sb As Mn Ni Al Fe Co	Cu Zn Si Pb Sn Cu-4.5.51-75-75-75-75-75-75-75-75-75-75-75-75-75-	Cu Zn Si Ph Sn Cu-4.5·Si-7.5n 1.5·Ph+0.6·Si+0.15·Sn Sp-0.15·Sn Ni Ni Al Fe Co 相限整 69.8 27.8 1.75 0.51 0.08 61.77 37.65 1.84 0.09 0.08 0.09	Cu Ln Si Ph Sn Cu-4.5·S·1-2·Sn 1.5·Ph+0.6·Si+0.15·Sn Sp As Mn Ni Al Fe Co 相限整 69.8 27.8 1.75 0.51 0.08 61.77 37.65 1.84 8 7 0.08 α+γ 70.6 26.7 1.82 0.58 62.41 36.75 1.96 0.04 0.04 0.02 α+γ 69.7 27.3 1.66 0.55 0.05 62.13 36.57 1.84 0.03 0.03 0.40 α+γ	Cu Lo. Si Position Si Ni Ni Ni Ni Ni Ni Ni Ai Fe Co 相形態 69.8 27.8 1.75 0.51 0.08 61.77 37.65 1.84 0.04 0.04 0.08 0.08 0.08 0.08 0.08 0.08 0.07 0.08 0.04 0.04 0.04 0.08 0.08 0.07 0	Cu Lo. Si Po Si Cu-4.5·Si-Si-Si-Si-Si-Si-Si-Si-Si-Si-Si-Si-Si-S	Cu Lo. Si Ph Si Ro As Mn Ni Ni Ai Ni Ni Ni Ai P On Ai D Ai Ni Ni Ni Ni Ai Ni Ni<	Cu Lo. Si Ph Si Ro Lo. 5 (1.5) Co. 45.5 (1.2) Co. 44.5 (1.2) </td <td>Cu Lo. Si Po Si Cu-4.5·Si-Si-Si 1.5·Ph-0.6·Si-0.15·Sn Si Ph-0.6·Si-0.15·Sn So As Mn Ni Al Fe Co 相形態 69.8 27.8 1.75 37.65 1.84 0.04 0.04 0.04 0.08 0.08 0.02 0.77 0.05 0.04 0.04 0.04 0.04 0.08 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.02 0.07 0.77 0.77 0.02 0.04 0.04 0.02 0.04 0.07 0.02 0.77 0.02 0.07 0.02 0.07 0.02 0.07 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.</td> <td>Qu Lo. Si Po Si Cu-4.5·Si+Sn 1.5 Ph-0.6·Si+O.15·Sn Si -0.15·Sn Si -0.15·Sn</td> <td>Cu Lo. Si Pa Si Cu-4.5·Si+2·Sn 1.5 Ph-0.6·Si+0.15·Sn Si -0.15·Sn Si As Mn Ni Al Ni Al Fe Co 相形態 69.8 27.8 1.75 37.65 1.84 37.65 1.84 36.75 3.84</td> <td>Cu Lo. Si Ph Si Cu-4.5·Si+2·Sn 1.5 Ph-0.6·Si+0.15·Sn Si -0.15·Sn Si -0.15·Sn</td> <td>Qu Lo. Si Pa Ni N</td> <td>Qu Lo. Si Pa Si Cu-4.5·Si+2·Sn 1.5 Ph-0.6·Si+0.15·Sn Si Ph-0.6·Si+0.15·Sn So As Mn Ni Al Fe Co 租限整 69.8 27.8 1.75 37.65 1.84 6 6 7.7 37.65 1.84 7 7 6.05 0.02 0.02 0.04 7 0.04 0.04 0.04 0.04 0.05 0.05 0.07 0.07 0.04</td> <td>Gu Lu Si Du-4.5-Si-Sn Cu-4.5-Si-Sn Li-5-Ba-0 6·Si+0.15·Sn Si Mn Ni Ai Fo Co 相形態 69.8 27.8 1.75 0.51 0.08 61.77 37.65 1.84 0.04 n</td> <td>Gu Ln Si Pb Sn Cu-4.5·Si-Sn 1.5·Ph-0.6·Si+0.15·Sn Sp As Nn Ni Ai F Co 相形態 69.8 27.8 1.75 0.51 0.08 61.77 37.65 1.5·Ph-0.6·Si+0.15·Sn 0.04 n</td> <td>Ga. A. A.</td> <td>Ou LAT SI Pb P Sn Ou-44.5-Si-2s 1.5-Pa-06-Si-10-15-Sn Sp As Mn Ni Ai Fe Co 48 Hb/s 69.8 27.8 1.75 0.56 61.77 37.66 1.84 0.04 7 7 6.09 0.4+γ 70.6 28.7 1.82 0.56 0.05 0.241 36.75 1.84 0.05 0.04 0.</td> <td>Oa λ N</td> <td>Cd LA S1 Ph Sn Ca-4.5-Si-Sa Ti-Ph-0.6-Si-10-Ti-Sn Sh As Ms Mi Mi</td>	Cu Lo. Si Po Si Cu-4.5·Si-Si-Si 1.5·Ph-0.6·Si-0.15·Sn Si Ph-0.6·Si-0.15·Sn So As Mn Ni Al Fe Co 相形態 69.8 27.8 1.75 37.65 1.84 0.04 0.04 0.04 0.08 0.08 0.02 0.77 0.05 0.04 0.04 0.04 0.04 0.08 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.02 0.77 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.02 0.07 0.77 0.77 0.02 0.04 0.04 0.02 0.04 0.07 0.02 0.77 0.02 0.07 0.02 0.07 0.02 0.07 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.04 0.	Qu Lo. Si Po Si Cu-4.5·Si+Sn 1.5 Ph-0.6·Si+O.15·Sn Si -0.15·Sn	Cu Lo. Si Pa Si Cu-4.5·Si+2·Sn 1.5 Ph-0.6·Si+0.15·Sn Si -0.15·Sn Si As Mn Ni Al Ni Al Fe Co 相形態 69.8 27.8 1.75 37.65 1.84 37.65 1.84 36.75 3.84	Cu Lo. Si Ph Si Cu-4.5·Si+2·Sn 1.5 Ph-0.6·Si+0.15·Sn Si -0.15·Sn	Qu Lo. Si Pa Ni N	Qu Lo. Si Pa Si Cu-4.5·Si+2·Sn 1.5 Ph-0.6·Si+0.15·Sn Si Ph-0.6·Si+0.15·Sn So As Mn Ni Al Fe Co 租限整 69.8 27.8 1.75 37.65 1.84 6 6 7.7 37.65 1.84 7 7 6.05 0.02 0.02 0.04 7 0.04 0.04 0.04 0.04 0.05 0.05 0.07 0.07 0.04	Gu Lu Si Du-4.5-Si-Sn Cu-4.5-Si-Sn Li-5-Ba-0 6·Si+0.15·Sn Si Mn Ni Ai Fo Co 相形態 69.8 27.8 1.75 0.51 0.08 61.77 37.65 1.84 0.04 n	Gu Ln Si Pb Sn Cu-4.5·Si-Sn 1.5·Ph-0.6·Si+0.15·Sn Sp As Nn Ni Ai F Co 相形態 69.8 27.8 1.75 0.51 0.08 61.77 37.65 1.5·Ph-0.6·Si+0.15·Sn 0.04 n	Ga. A.	Ou LAT SI Pb P Sn Ou-44.5-Si-2s 1.5-Pa-06-Si-10-15-Sn Sp As Mn Ni Ai Fe Co 48 Hb/s 69.8 27.8 1.75 0.56 61.77 37.66 1.84 0.04 7 7 6.09 0.4+γ 70.6 28.7 1.82 0.56 0.05 0.241 36.75 1.84 0.05 0.04 0.	Oa λ N	Cd LA S1 Ph Sn Ca-4.5-Si-Sa Ti-Ph-0.6-Si-10-Ti-Sn Sh As Ms Mi

【0048】 【表4】

20

30

	K (%)	0	0	0	a	m	0	6 <u>-</u>	28		12	4	4	2	7	1	12		4	12	13
金属組織	*			-	_	i	-		_	-	_	801	_	ļ			В	_		_	_
4	相形戲	α+β	α+β	α+β	a+ B	a+x+B	a+B	a+7+B	αιγικ		α+γ	4+7+6	α+γ	Q+7+K	α+γ	ı	α+γ+β	α+γ	α+γ	α+γ	α+γ
	Fe	0.20	0.20	0.20	0, 10								ļ								
	Bi/Pb																	0.13	0.09	0.04	
	ï.								1		ļ					_		98	8	20	
	ų,						-		 		 			_				0	0	0	
	1, 5.Pb+0, 6-Si+0, 15-Sn	4.68	4, 53	3.03	1.53	0 30	1 53	2 03	2 45	1 95	2.54	1.53	1.43	1, 53	1,46	1.75	1.91	1.88	1 88	1.87	1.94
合金組成 (mass%)	Zn+5. 5-Si+2-Sn	38.04	35, 34	38.84	39, 34	38 70	37.87	41.18	36.64	33, 38	35. 17	39. 48	36. 68	34. 73	36.14	32.11	41.05	36. 73	36. 53	36, 56	37.09
合金組成 (Cu-4, 5-Si-Sn	58.56	61.36	58.86	59.46	61 20	61, 55	58.38	62 77	86.08	63.88	60.04	62.92	64.85	63, 56	67.45	58. 40	62. 79	63.00	62.96	62. 42
	-S	0.20	0. 20	0.20	0.20	1 00					0.18								0.21		
	۵								98	0.05	Ī	0.06	0.05		91.			8			æ
	P.	3, 10	3.00	2.00	1.00	0.10	0.58	0.45	0.59 0	55	0.95	48	41	. 42	.31 0.	0.45	0.55	0.48 0.	0.47	0.48	0.49 0.
	Si	<u>در</u>	en	2	-	0	0 01 1	25	58	85 0.	1.82 0	32 0.	1. 33 0.	50 0.	1.61 0.	62	8	0 06 .		1.92 0	1.84
	Zn	2	8	20	00	00	82 1.	80 2	27 2.	09	85	<u>-</u>	21	48	98	- 92	15	8			92 1.
		37.70	35.00	38.50	39	37.00	31.82	28.80	22	82	24.	32.	29.	56.	56.	22.	₩.	56		26.00	52
	ਨੌ	58. 70	61.50	59.00	59.60	61 90	66.50	68, 50	74 50	74, 50	72. 20	99. 10	69 00	71.60	71.00	75. 50	66.50	71.50	71.70	71.60	71.40
4	, o	401	402	403	404	405	406	407	408	409	410	411	412	413	414	415	416	417	418	419	420
											出版	金									

【0049】 【表5】

			被削性		耐食性	熱間加工性	機械的性質	Sont		ンセラアー修物
	命 第 N o	句等の大徳	切割表面の 形態	#公力 (N)	動大魔食深さ (μm)	700℃ 被形體	引張強さ (N/mm²)	毎 (%)	戦功力 関れ 関れ体	対象
	101	0	0	108	150	0	486	34	0	
	102	0	۵	111	190	0	453	31	۵	
	103	0	0	109	170	0	465	33	0	
	104	0	0	109	130	0	468	35	0	
	105	0	0	119	180	0	439	35	△	
	106	٥	0	108	091	0	475	33	0	
	107	0	0	111	160	0	476	32	0	
	108	0	0	107	150	0	498	99	0	
张地	109	0	٧	901	180	٧	452	31	0	
壓	110	٥	0	112	170	0	461	33	0	190
	111	0	0	108	170	0	455	33	0	170
	112	0	0	104	140	0	488	31	0	
	113	0	0	118	170	٥	413	38	0	
	114	٥	0	119	240	0	415	37	٥	
	115	٧	0	121	250	0	422	34	Q	
	116	۵	0	123	200	0	431	35	٥	
	117	0	0	107	290	0	500	28	٥	
	118	0	0	106	130	۵	456	37	0	

20

30

【0050】 【表6】

20

30

ジャニアー施設	試験値 (kJ/m²)																		180							
	耐応力腐食 割れ性	٥	0	0	۵	◁	0	0	0	0	٥	0	0	٥	٥	0	0	0	0	0	٥	0	0	0	⊲	0
¥m'	章 (%)	31	33	33	28	39	35	36	34	34	32	36	31	38	35	32	34	30	33	27	33	33	32	34	27	99
機械的性質	引張強さ (N/mm²)	480	475	480	460	407	474	434	467	454	454	451	498	403	423	464	447	469	453	495	437	476	470	473	462	461
熱間加工性	700°C 変形能	0	0	0	0	٥	0	0	0	0	٥	0	0	∇	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
耐食性	最大腐食深さ (μm)	90	30	5以下	180	20	5以下	5以下	40	上 മദ	30	上加5	20	40	30	70	06	20	70	08	20	5以下	5以下	5以下	160	20
	主分力 (N)	111	108	108	114	122	109	115	111	108	106	110	108	122	125	109	109	107	111	104	112	109	109	108	111	112
被削性	切削表面の 形態	0	0	0	٥	0	0	0	0	0	٥	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	均削の 状態	0	0	0	٥	۵	0	0	0	0	0	0	0	◁	◁	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
	合金N o .	201	202	203	204	205	206	207	208	509	210	211	212	213	214	215	216	217	218	219	220	221	222	223	224	225
													(li k	括重	<u> </u>		1				1					

【0051】 【表7】

シャラルー衝撃	戦撃 (KJ/m ²)																						
	耐応力腐食割れ性	⊲	0	۵	0	0	0	0	0	0	0	◁	0	0	⊲	⊲	◁	0	⊲	0	0		
ikm	が (%)	32	33	30	32	32	34	33	33	34	33	32	31	37	33	33	31	32	33	31	99		10
機械的性質	引張強さ (N/mm²)	459	472	475	466	491	466	465	480	456	475	459	486	442	454	462	465	459	463	497	503		
熱間加工性	7 0 0°C 変形能	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	◁	0	0	0	0	0	0	0		20
耐食性	最大腐食深さ (μm)	50	5以下	06	30	5以下	5以下	5以下	5以下	5以下	5以下	50	5以下	5以下	130	160	20	150	30	5以下	5以下		
	主分力 (N)	113	115	119	112	113	110	111	109	110	109	116	111	111	113	114	119	116	114	117	115		30
被削性	切削表面の 形態	0	0	V	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0		30
	均割の状態	0	0	Δ	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	٥	0	0	0	◁		
	40 N O.	301	302	303	304	305	306	307	308	309	310	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320		40
					J					L	账 挥	室							L				

【0052】 【表8】

ラピー衝撃	式 数 値 (k つ / m ²)	150	120	160														30	70	130				
					ļ	-			ļ			ļ			-						ļ 	<u> </u>		
	耐応力腐食 割れ性	×	×	×	×	×	×	◁	0	,	0	×	×	◁	◁	i	×	0	0	0	0			
ites.	第 (%)	34	38	36	39	34	29	18	25	1	24	20	36	38	36	ı	18	22	32	35	22			10
機械的性質	引張強み (N/mm ²)	398	374	406	402	410	434	541	497		425	484	427	409	430	ı	514	420	441	453	435			
熱間加工性	700°C 変形能	◁	×	0	0	0	0	0	×	1	×	0	0	٥	0	,	0	×	٥	0	×			20
耐食性	最大腐食深さ (μm)	1100	1100	1050	1000	009	550	440	30	t	80	420	06	120	30	ı	620	30	06	150	20			
	主分力 (N)	103	101	112	136	217	156	110	104	,	103	145	162	154	158	ı	112	111	112	113	113			30
被削性	切削表面の 形態	0	0	∇	×	0	0	0	0	ı	۵	Δ.	0	0	0	1	0	0	0	0	0			
	均割の状態	0	0	0	∇	×	×	0	0	ı	0	×	×	×	×	ı	0	0	0	0	0			
	(本)	401	402	403	404	405	406	407	408	409	410	411	412	413	414	415	416	417	418	419	420			40
			1			l			اـــا ـــــــــــــــــــــــــــــ		式標	全室							<u>.</u>					

【0053】 【発明の効果】

以上の説明から容易に理解されるように、本発明の鉛低減快削性銅合金は、被削性改善元素であるPbの含有量を大幅に低減(0.8 mass%以下又は0.7 mass%以下)させているにも拘わらず、極めて被削性に富むものであり、Pbを大量に含有する従来の快削性銅合金の代替材料として安全に使用できるものであり、切屑の再利用等を含めて環境衛生上の問題が全くなく、Pb含有製品が規制されつつある近時の傾向に充分対応する50

ことができる。しかも、被削性に加えて耐蝕性にも優れるものであり、耐蝕性を必要とする切削加工品、鍛造品、鋳物製品等(例えば、給水栓、給排水金具、バルブ、ステム、給湯配管部品、シャフト、熱交換器部品等)の構成材として好適に使用することができるものであり、その実用的価値極めて大なるものである。

【図面の簡単な説明】

【図1】 切屑の形態を示す斜視図である。

【図1】







